

2/19/1 DIALOG(R)File 351:Derwent WPI (c) 2004 Thomson Derwent. All rts. reserv.

010554232

WPI Acc No: 1996-051185/199606

XRAM Acc No: C96-016809

Phosphosilicate glass-ceramic used as dental prod. or component - with leucite , other crystal and glass phases, for high strength and chemical resistance

Patent Assignee: IVOCCLAR AG (IVOC-N)

Inventor: FRANK M; HOELAND W; RHEINBERGER V; SCHWEIGER M

Number of Countries: 012 Number of Patents: 011

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 690030	A1	19960103	EP 95250155	A	19950629	199606 B
AU 9521761	A	19960125	AU 9521761	A	19950619	199611
DE 4423793	C1	19960222	DE 4423793	A	19940701	199612
JP 8040746	A	19960213	JP 95165975	A	19950630	199616
CA 2153130	A	19960102	CA 2153130	A	19950630	199617
EP 690030	B1	19970507	EP 95250155	A	19950629	199723
AU 677122	B	19970410	AU 9521761	A	19950619	199727
DE 59500223	G	19970612	DE 500223	A	19950629	199729
			EP 95250155	A	19950629	
US 5698019	A	19971216	US 95497722	A	19950630	199805
JP 2703520	B2	19980126	JP 95165975	A	19950630	199809
CA 2153130	C	20000125	CA 2153130	A	19950630	200025

Priority Applications (No Type Date): DE 4423793 A 19940701

Cited Patents: EP 272745; FR 2558726; GB 2199027; US 3907577

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan	Pg	Main IPC	Filing Notes
EP 690030	A1	G	15	C03C-010/00	
Designated States (Regional): AT CH DE FR GB IT LI SE					
CA 2153130	C	E		C03C-010/10	
DE 4423793	C1		13	C03C-010/00	
JP 8040746	A		11	C03C-010/10	
EP 690030	B1	G		C03C-010/00	
Designated States (Regional): AT CH DE FR GB IT LI SE					
AU 677122	B			C04B-035/19	Previous Publ. patent AU 9521761
DE 59500223	G			C03C-010/00	Based on patent EP 690030
US 5698019	A		8	C03C-010/10	
JP 2703520	B2		12	C03C-010/10	Previous Publ. patent JP 8040746
AU 9521761	A			C04B-035/19	
CA 2153130	A			C03C-010/10	

Abstract (Basic): EP 690030 A

A phosphosilicate glass-ceramic has a leucite crystal phase, at least one other crystal phase, and one or more glass phases, and contains 49.0-57.5 wt.% SiO₂, 11.4-21.0% Al₂O₃, 0.5-5.5% P₂O₅, 2.5-11.5% CaO, 9.0-22.5% K₂O, 1.0-9.5% Na₂O, 0-2.5% Li₂O, 0-2.0% B₂O₃, 0-3.0% TiO₂, 0.8-8.5% ZrO₂, 0-3.0% CeO₂, 0.25-2.5% F, 0-3.0% La₂O₃, 0-3.0% ZnO, 0-3.0% BaO, 0-3.0% MgO and 0-3.0% SrO.

USE - The ceramic is used as (component of) dental material or shaped dental prod., esp. (partial) crowns, bridges, inlays, onlays, artificial teeth, stump constructions or facets. The dental prods. are whole ceramic or metal-ceramic prods..

THIS PAGE BLANK (USPTO)

ADVANTAGE - The ceramic has suitable mechanical, optical, chemical, biological and processing properties, e.g. high strength and chemical resistance.

Dwg.0/0

Abstract (Equivalent): US 5698019 A

A phosphosilicate glass-ceramic has a leucite crystal phase, at least one other crystal phase, and one or more glass phases, and contains 49.0-57.5 wt.% SiO₂, 11.4-21.0% Al₂O₃, 0.5-5.5% P₂O₅, 2.5-11.5% CaO, 9.0-22.5% K₂O, 1.0-9.5% Na₂O, 0-2.5% Li₂O, 0-2.0% B₂O₃, 0-3.0% TiO₂, 0.8-8.5% ZrO₂, 0-3.0% CeO₂, 0.25-2.5% F, 0-3.0% La₂O₃, 0-3.0% ZnO, 0-3.0% BaO, 0-3.0% MgO and 0-3.0% SrO.

USE - The ceramic is used as (component of) dental material or shaped dental prod., esp. (partial) crowns, bridges, inlays, onlays, artificial teeth, stump constructions or facets. The dental prods. are whole ceramic or metal-ceramic prods..

ADVANTAGE - The ceramic has suitable mechanical, optical, chemical, biological and processing properties, e.g. high strength and chemical resistance.

Dwg.0/0

Title Terms: PHOSPHO; SILICATE; GLASS; CERAMIC; DENTAL; PRODUCT; COMPONENT; LEUCITE; CRYSTAL; GLASS; PHASE; HIGH; STRENGTH; CHEMICAL; RESISTANCE

Derwent Class: D21; L02; P32; P34

International Patent Class (Main): C03C-010/00; C03C-010/10; C04B-035/19

International Patent Class (Additional): A61C-005/08; A61C-013/083;

A61K-006/02; A61K-006/027; A61K-006/033; A61K-006/06; A61L-027/00;

C03C-003/083; C03C-003/087; C03C-003/093; C03C-003/097; C03C-003/112;

C03C-003/115; C03C-003/118; C04B-035/14; C04B-035/16

File Segment: CPI; EngPI

Manual Codes (CPI/A-N): D08-A03; L01-A08; L02-G03A; L02-J02A

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2004 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2004 Dialog, a Thomson business

THIS PAGE BLANK (USPTO)



①9 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑫ Patentschrift
⑩ DE 44 23 793 C 1 ✓

⑥1 Int. Cl. 6:
C 03 C 10/00
C 03 C 3/112
A 61 L 27/00
A 61 K 6/033

②1 Aktenzeichen: P 44 23 793.6-45
②2 Anmeldetag: 1. 7. 94
④3 Offenlegungstag: —
④5 Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 22. 2. 96

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

⑦3 Patentinhaber:

Ivoclar AG, Schaan, LI

⑦4 Vertreter:

Uexküll & Stolberg, 22607 Hamburg

⑦2 Erfinder:

Frank, Martin, Dipl.-Ing., Schaan, LI; Schweiger,
Marcel, Dipl.-Ing., Chur, CH; Rheinberger, Volker,
Dr., Vaduz, LI; Höland, Wolfram, Prof. Dr., Schaan,
LI

⑤8 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit
in Betracht gezogene Druckschriften:

DE	33 06 648 C2
DE	39 39 831 A1
DD	2 42 216 A
US	47 89 536
US	46 04 366
EP	02 31 773 A1
EP	01 55 564 A2

⑤4 Leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramik, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung

⑤7 Es wird eine leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramik beschrieben, die neben einer Leucit-Kristallphase und mindestens einer weiteren Kristallphase noch eine oder mehrere Glasphasen enthält.

DE 44 23 793 C 1

DE 44 23 793 C 1

Beschreibung

Die Erfindung betrifft leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramiken und insbesondere leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramiken, die sich aufgrund ihrer mechanischen, optischen, chemischen, biologischen und ihrer Verarbeitungseigenschaften in ausgezeichneter Weise zur Verwendung in der Dentaltechnik eignen.

Phosphosilikat-Glaskeramiken stellen Werkstoffe dar, die hauptsächlich aus SiO_2 aufgebaut sind und die neben anderen Bestandteilen auch P_2O_5 enthalten. Sie weisen eine oder mehrere Kristallphasen sowie eine oder mehrere Glasphasen auf und werden aus einem kristallfreien P_2O_5 -haltigen Silikat-Ausgangsglas durch gesteuerte Kristallisation erhalten.

Bei leucithaltigen Glaskeramiken führt die gesteuerte Kristallisation des Ausgangsglases, auch als Entglasung bezeichnet, zur Bildung von Leucitkristallen vom Typ $\text{K}[\text{AlSi}_2\text{O}_6]$.

Aus dem Stand der Technik sind zum einen leucitfreie Phosphosilikat-Glaskeramiken und zum anderen leucithaltige Glaskeramiken und Keramiken bekannt, welche jedoch nicht von dem Phosphosilikat-System abgeleitet sind.

Leucitfreie Phosphosilikat-Glaskeramik für den Knochenersatz werden beispielsweise von Kokubo beschrieben (Biomaterials 12 (1991) 155). Sie weisen eine $\text{MgO}-\text{CaO}-\text{SiO}_2$ -Glasmatrix mit darin homogen verteilten Apatit ($\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6\text{O}$, F₂)- und β -Wollastonit ($\text{CaO}-\text{SiO}_2$)-Kristallen auf. Die Glaskeramiken sind jedoch bioaktiv, d. h. sie besitzen eine besonders hohe Oberflächenreaktivität und bilden bei Reaktion mit Körperflüssigkeiten auf ihrer Oberfläche Kristalle aus. Diese Eigenschaft befähigt sie dazu, mit dem lebenden Knochen eine direkte, nahezu bindegewebsfreie Bindung einzugehen. In der Dentaltechnik, wie beispielsweise bei der Anwendung von Glaskeramiken als Dentalkrone oder -brücke, ist jedoch eine solche bioaktive Oberflächenreaktion unerwünscht.

Weitere leucitfreie bioaktive Glaskeramiken sind aus der DE-PS 33 06 648 und der DE-OS 39 39 831 bekannt. Diese Glaskeramiken weisen als Hauptkristallphasen Glimmer und Apatit auf. Eine Kombination von Eigenschaften, wie sie für Dentalmaterialien und Dentalprodukte wichtig sind, wie z. B. hohe Festigkeit bei gleichzeitiger Transluzenz, ist mit diesen Glaskeramiken jedoch nicht erzielbar.

Leucitfreie Glaskeramiken sind überdies aus der DD-PS 2 91 982 bekannt. Sie können Apatit enthalten und sind als Bestandteil von Glasionomern für die Zahnmedizin verwendbar. Nachteilig ist aber ihr geringer thermischer Ausdehnungskoeffizient und ihre unzureichende Festigkeit, weshalb sie sich nicht als Dentalrestaurationmaterial eignen. Das gilt auch für die in der DD-PS 2 42 216 beschriebenen Glaskeramiken, die als Kristallphasen Glimmer und Cordierit enthalten.

Neben den erwähnten leucitfreien Glaskeramiken sind auch leucithaltige Glaskeramiken bekannt, die allerdings keinen Phosphor enthalten. Derartige Materialien sind beispielsweise in der US-PS 4,604,366 und der US-PS 4,798,536 beschrieben. Auch wenn sich diese Glaskeramiken zu Dentalkronen verarbeiten lassen, so besitzen sie dennoch eine nur geringe Festigkeit und die aus ihnen hergestellten Dentalprodukte befriedigen hinsichtlich ihrer optischen und mechanisch-biologischen Eigenschaften, wie Biokompatibilität und Abrasionsverhalten, nicht.

Schließlich sind aus der EP-A-0 155 564 phosphatfreie leucithaltige Glaskeramiken auf Feldspatbasis bekannt. Durch Mischen verschiedener Glaskeramiken ist es möglich, einen gewünschten thermischen Ausdehnungskoeffizienten einzustellen.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, Glaskeramiken zu schaffen, die insbesondere infolge ihrer einfachen Verarbeitbarkeit, hohen Festigkeit, chemischen Beständigkeit und ihres vorteilhaften optischen Verhaltens als Dentalmaterialien und daraus geformte Dentalprodukte, wie vollkeramischen Dentalrestaurationen, z. B. Kronen, Brücken und künstlichen Zähnen, eingesetzt werden können.

Diese Aufgabe wird überraschenderweise durch die leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramik gemäß den Ansprüchen 1 bis 8 gelöst.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind ebenfalls ein Verfahren zur Herstellung der Glaskeramik sowie die Verwendung der Glaskeramik.

Die erfindungsgemäße leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramik ist dadurch gekennzeichnet, daß sie die folgenden Komponenten enthält:

SiO_2 49,0—57,5 Gew.-%
 Al_2O_3 11,4—21,0 Gew.-%
 P_2O_5 0,5—5,5 Gew.-%
 CaO 2,5—11,5 Gew.-%
 K_2O 9,0—22,5 Gew.-%
 Na_2O 1,0—9,5 Gew.-%
 Li_2O 0—2,5 Gew.-%
 B_2O_3 0—2,0 Gew.-%
 TiO_2 0—3,0 Gew.-%
 ZrO_2 0,8—8,5 Gew.-%
 CeO_2 0—1,0 Gew.-%
 F 0,25—2,5 Gew.-%
 La_2O_3 0—3,0 Gew.-%
 ZnO 0—3,0 Gew.-%
 BaO 0—3,0 Gew.-%
 MgO 0—3,0 Gew.-%
 SrO 0—3,0 Gew.-%

und daß sie eine Leucit-Kristallphase und mindestens eine weitere Kristallphase sowie eine oder mehrere Glasphasen enthält. Vorzugsweise besteht die Glaskeramik im wesentlichen aus den zuvor genannten Komponenten.

Es wurde völlig überraschend gefunden, daß es bei der gesteuerten Kristallisation von Ausgangsgläsern mit der vorstehend für die erfindungsgemäße Glaskeramik angegebenen chemischen Zusammensetzung neben der Bildung einer Leucit-Kristallphase auch zur Bildung mindestens einer weiteren Kristallphase, vorzugsweise einer phosphathaltigen Kristallphase, kommt. Es wird angenommen, daß die vorteilhaften Eigenschaften der erfindungsgemäßen Glaskeramik insbesondere auf das gleichzeitige Vorliegen von Leucitkristallen, die vorzugsweise die Hauptkristallphase bilden, und weiteren Kristallen zurückzuführen sind.

Für einige der Komponenten der Glaskeramik existieren bevorzugte Mengenbereiche. Diese können unabhängig voneinander gewählt werden und sind wie folgt:

SiO ₂	50—57 Gew.-%	
P ₂ O ₅	0,5—4,0 Gew.-%	
CaO	2,5—7,0 Gew.-%	
K ₂ O	9,0—15,0 Gew.-%	15
Na ₂ O	5,0—9,5 Gew.-%	
Li ₂ O	0—1,5 Gew.-%	
B ₂ O ₃	0—1,0 Gew.-%	
TiO ₂	0—2,5 Gew.-%	20
ZrO ₂	0,8—5,0 Gew.-%	
La ₂ O ₃	0—2,0 Gew.-%	

Für die Eigenschaften der Glaskeramik und insbesondere die mechanische Festigkeit ist es vorteilhaft, wenn die Kristalle der einzelnen Phasen jeweils im wesentlichen gleich groß sind und die Kristalle aller Kristallphasen eine mittlere Größe von weniger als 5 µm, bevorzugt weniger als 3 µm, bezogen auf die Anzahl der Kristalle, aufweisen.

Es hat sich herausgestellt, daß besonders vorteilhafte Glaskeramiken solche sind, bei denen als Kristallphasen eine Leucit-Kristallphase und eine Kristallphase aus länglichen phosphathaltigen Kristallen vorhanden sind. Ganz besonders bevorzugt ist es, wenn die länglichen phosphathaltigen Kristalle nadelförmige Apatitkristalle sind, welche insbesondere eine mittlere Größe von weniger als 2 µm, bezogen auf die Anzahl der Kristalle, haben.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Glaskeramik wird so vorgegangen, daß man

- (a) ein Glas herstellt, welches die zuvor genannten Komponenten enthält,
- (b) das Glas in Form eines Pulvers oder Granulats oder eines aus Pulver gepreßten Grünlings einer Wärmebehandlung im Temperaturbereich von 850 bis 1200°C für eine Dauer von 30 Minuten bis 4 Stunden, insbesondere 1 bis 2,5 Stunden, unter Bildung der Glaskeramik unterzieht und
- (c) gegebenenfalls der gebildeten Glaskeramik einen Zusatzstoff zusetzt.

Insbesondere wird in Schritt (a) so vorgegangen, daß geeignete Ausgangsmaterialien, wie beispielsweise Oxide, Carbonate, Phosphate und Fluoride, in den gewünschten Gewichtsverhältnissen gemischt und 0,5 bis 4 Stunden lang bei einer Temperatur von 1400 bis 1700°C, insbesondere 1500 bis 1650°C, zu einer homogenen Glasschmelze erschmolzen werden. Das erschmolzene Glas wird danach in Wasser abgeschreckt (gefrittet), wodurch ein Granulat erhalten wird.

Der sich anschließende Verfahrensschritt (b) wird bevorzugt so ausgeführt, daß das erhaltene Granulat getrocknet und auf eine gewünschte Partikelgröße aufgemahlen wird. Durch Veränderung der Partikelgröße ist es möglich, die Eigenschaften der schließlich gebildeten Glaskeramik zu verändern. So ist es beispielsweise möglich, durch Einsatz eines groben Granulats die Bildung von Leucit-Kristallen zu Gunsten der phosphathaltigen Kristalle zurückzudrängen. Eine vorteilhafte mittlere Partikelgröße liegt bei weniger als 90 µm und insbesondere weniger als 45 µm. Das gemahlene Glas wird dann der bereits erwähnten Wärmebehandlung unterworfen, wodurch die gewünschten Kristallphasen gebildet werden.

Es ist möglich, der Glaskeramik noch Zusatzstoffe, wie Farbstoffe und Fluoreszenzstoffe zuzusetzen. Geeignete Farbstoffe sind Farbpigmente, Oxide der 3d-Elemente oder Metallkolloide. Einsetzbare Fluoreszenzstoffe sind mit d- und/oder f-Elementen dotierte Yttriumsilikate.

Zur Veränderung von insbesondere den thermischen und optischen Eigenschaften der Glaskeramiken können diesen als Zusatzstoffe auch weitere Gläser, Keramiken, weitere Glaskeramiken, Trübungstoffe und/oder Stabilisatoren zugegeben werden.

Die mikroheterogene Struktur der erfindungsgemäßen Glaskeramik, d. h. das Vorliegen von mindestens zwei unterschiedlichen Kristallphasen und mindestens einer Glasphase, wurde mittels Rasterelektronenmikroskopie festgestellt, und die gebildeten Kristalle wurden mittels Röntgendiffraktometrie identifiziert.

Bei einer Glaskeramik mit zwei Glasphasen kann infolge einer flüssig-flüssig-Phasentrennung die eine Glasphase in Form von Tropfen vorliegen, die in der durch die andere Glasphase gebildeten Matrix eingebettet sind. Eine solche Entmischung ist elektronenmikroskopisch sehr gut nachweisbar.

Die primäre oder Haupt-Kristallphase wird bevorzugt durch Leucitkristalle gebildet. Diese entstehen vermutlich während der erforderlichen Wärmebehandlung durch den Mechanismus der gesteuerten Oberflächenkristallisation an der Oberfläche der einzelnen Partikel des Ausgangsglases. Im Frühstadium der Kristallisation liegen die Leucitkristalle fast ausschließlich an den Korngrenzen der einzelnen Glaskörner vor, mit Fortschrei-

ten der Kristallisation werden aber auch innerhalb der Glaskörner Leucitkristalle gebildet, so daß diese schließlich homogen über das gesamte Probenvolumen verteilt vorliegen. Die Größenverteilung der gebildeten Kristalle ist sehr eng.

Zusätzlich zu der Leucitausscheidung wird mindestens eine weitere, vorzugsweise eine phosphathaltige, insbesondere calciumphosphathaltige, und besonders bevorzugt eine apatithaltige Kristallphase gebildet. Der Apatit kann dabei z. B. als Hydroxyl- und/oder Fluor-Apatit vorliegen.

Mit Hilfe der röntgendiffraktometrischen Untersuchungen konnte gezeigt werden, daß die phosphathaltige Kristallphase zunächst in sphärischer Form ausgeschieden wird und sich mit zunehmender Temperatur und Temperzeit stäbchen- bzw. nadelförmige Kristalle bilden. Die genaue Form der ausgeschiedenen Kristalle hängt dabei unter anderem von dem Ca-, P_2O_5 - und Fluor-Gehalt des Ausgangsglases ab. Es hat sich herausgestellt, daß Glaskeramiken, in denen zusätzlich zum Leucit phosphathaltige stäbchen- bzw. nadelförmige Kristalle vorliegen, eine besonders hohe mechanische Festigkeit aufweisen.

Die angegebenen Mengenbereiche der Komponenten der erfindungsgemäßen Glaskeramik sind dabei erforderlich, um die Bildung von stäbchenförmigen bzw. nadeligen phosphathaltigen Kristallen zu bewirken. Es hat sich gezeigt, daß auch bei niedrigen CaO- (2,5 Gew.-%) und P_2O_5 -Gehalten (0,5 Gew.-%) neben dem Leucit eine aus länglichen Kristallen bestehende Kristallphase im Gefüge der Glaskeramik auftritt. Diese Kristalle sind jedoch aufgrund ihrer geringen Größe zum Teil röntgenamorph, so daß ihre Identität mittels Röntgendiffraktometrie nicht eindeutig bestimmt werden konnte. Aufgrund der identischen Form liegt jedoch die Vermutung nahe, daß es sich bei diesen Ausscheidungen ebenfalls um phosphathaltige Kristallphasen handelt.

Die in den erfindungsgemäßen Glaskeramiken enthaltenen Kristalle haben vorzugsweise eine mittlere Länge von maximal 3 μm , insbesondere weniger als 2 μm , und einen Durchmesser von weniger als 100 nm.

Zusätzlich zu den obengenannten Phasen können die erfindungsgemäßen Glaskeramiken noch weitere Kristallphasen, wie beispielsweise SiO_2 - oder ZrO_2 -Kristalle, aufweisen.

Die erfindungsgemäße Glaskeramik kann aufgrund ihrer hervorragenden Eigenschaften, insbesondere ihrer hohen Festigkeit und chemischen Beständigkeit, in vorteilhafter Weise als Dentalmaterial, wie z. B. Glaskeramikzement, oder Bestandteil davon eingesetzt werden.

Weiter können aus der Glaskeramik in einfacher Weise auch geformte Dentalprodukte gebildet werden oder sie als Bestandteile von solchen Dentalprodukten eingesetzt werden. Bevorzugte geformte Dentalprodukte sind vollkeramische oder metallkeramische Dentalrestaurationen, wie Kronen, Brücken, Teilkronen, Inlays, Onlays, künstliche Zähne, Stumpfaufbauten oder Facetten.

Besondere Vorteile zeigt die erfindungsgemäße Glaskeramik bei der Verarbeitung zu Dentalrestaurationen, die jeweils individuell für den einzelnen Patienten angepaßt werden müssen, wie z. B. Brücken oder Kronen. Dabei ist es nämlich möglich, einen aus der Glaskeramik gebildeten Rohling im heißen viskosen Zustand selbst bei Temperaturen von unterhalb 1200°C zu der gewünschten Form zu verpressen. Bei dieser Verarbeitung kommt es im Gegensatz zu herkömmlichen Glaskeramiken auch nicht zu einer unerwünschten Reaktion mit der Einbettmasse, was einen bedeutenden Vorteil für den Dentaltechniker darstellt.

Zur Herstellung von geformten Dentalprodukten kann insbesondere wie folgt vorgegangen werden. Zunächst wird aus dem Ausgangsglas oder bereits hergestellter erfindungsgemäßer Glaskeramik ein Pulver mit einer Teilchengröße von vorzugsweise weniger als 90 μm gebildet. Dieses Pulver wird uniaxial bei Raumtemperatur trockengepreßt und dann bei einer Temperatur von 850 bis 1200°C, vorzugsweise 900 bis 1000°C, für 15 Minuten bis 2 Stunden, vorzugsweise 30 Minuten bis zu 1 Stunde, zusammengesintert. Der so erhaltene Glaskeramik-Rohling wird anschließend in einem Spezialpreßofen, wie er beispielsweise aus EP-A-0 231 773 bekannt ist, bei Temperaturen bis zu 1200°C, vorzugsweise von 950 bis 1150°C, in eine Hohlform gepreßt. Dieses Verfahren wird auch als "viskoses Fließen" bezeichnet. Die Form stellt dabei die gewünschte Dentalsuprastruktur, wie z. B. Krone, Teilkrone oder Brücke, dar. Nach Abkühlen und Entformen wird das gewünschte fertige Dentalprodukt erhalten.

Solche unter Verwendung der erfindungsgemäßen Glaskeramik erhaltenen Dentalprodukte können nach ihrer Herstellung auch noch einer thermischen Nachbehandlung unterworfen werden und/oder mit einer zusätzlichen Glasur-, Sinterkeramik- oder Glaskeramiksicht versehen werden. Diese zusätzlichen Behandlungen werden üblicherweise bei einer Temperatur von 700 bis 1000°C durchgeführt. Eine besonders hohe Festigkeit wird erzielt, wenn die Glaskeramik zunächst einer thermischen Zusatzbehandlung zur Ausbildung einer Eigenglasur unterworfen und anschließend mit einer weiteren Glasur- oder Glaskeramiksicht versehen wird. Die so erhaltenen Dentalprodukte weisen transluzente Eigenschaften und Biegefestigkeiten von bis zu 400 MPa auf.

Weiter können geformte Dentalprodukte auch durch Fräsen aus dem monolithischen Glaskeramik-Rohling hergestellt werden.

Schließlich können die erfindungsgemäßen Glaskeramiken auch in Pulverform mit z. B. Wasser vermischt und auf ein metallisches oder keramisches Substrat aufgebracht werden, wobei nach Formung und Brennen bei Temperaturen von 700 bis 1100°C eine fertige Dentalrestauration, wie z. B. eine Brücke, eine Krone, eine Teilkrone, eine Facette, ein Stumpfaufbau oder ein künstlicher Zahn für abnehmbare Prothesen, entsteht.

Zusammenfassend eignen sich die erfindungsgemäßen Glaskeramiken aufgrund ihrer vorteilhaften mechanischen, optischen, chemischen und biologischen Eigenschaften und ihrer Verarbeitungseigenschaften besonders für die Dentaltechnik, z. B. zur Herstellung von Dentalrestaurationen.

Im folgenden wird die Erfindung anhand von Beispielen näher erläutert.

Beispiele

Beispiele 1 bis 28

Es wurden insgesamt 28 verschiedene erfindungsgemäße Glaskeramiken hergestellt. Sie hatten die in der Tabelle I angegebenen chemischen Zusammensetzungen.

Für einige dieser Glaskeramiken sind in Tabelle II die jeweils eingesetzte Wärmebehandlungsmethode und etwaige zusätzliche Behandlungen sowie ausgewählte Eigenschaften angegeben.

Die Beispiele verdeutlichen wie durch Veränderung der chemischen Zusammensetzung des Ausgangsglases und des Herstellungsverfahrens Glaskeramiken mit unterschiedlichem Gefüge und Eigenschaften erhalten werden können.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

Tabelle I

Chemische Zusammensetzung bevorzugter erfindungsgemäßer Glaskeramiken (Angaben in Gew.-%)

Beispiel Nr.	SiO ₂	Al ₂ O ₃	P ₂ O ₅	CaO	K ₂ O	Na ₂ O	Li ₂ O	B ₂ O ₃	TiO ₂	ZrO ₂	CeO ₂	F	La ₂ O ₃	SrO	MgO	BaO	ZnO
1	54,2	15,2	2,6	5,6	10,7	9,3			0,3	1,8		0,3					
2	50,1	14,5	4,5	5,3	22,1	1,0			0,3	1,7		0,5					
3	49,0	14,3	4,4	5,2	21,6	1,0		2,0	0,3	1,7		0,5					
4	49,6	11,5	4,5	5,3	16,7	4,4			0,3	4,3		0,5	2,9				
5	55,7	15,2	2,5	5,0	14,0	5,0			0,3	1,8		0,5					
6	50,3	15,5	2,5	3,6	13,3	7,0			2,3	4,3	0,9	0,3					
7	55,8	11,4	2,5	4,3	12,3	7,6			1,2	2,5		0,3	2,1				
8	51,8	18,3	2,5	2,5	11,7	7,3		0,3	2,3	1,8	1,0	0,5					
9	52,6	18,5	1,1	2,5	11,8	7,3		0,3	2,4	1,9	1,0	0,6					
10	53,0	18,5	0,6	2,6	11,8	7,3		0,3	2,4	1,9	1,0	0,6					
11	53,9	18,9	1,2	2,6	12,1	7,5		0,3		1,9	1,0	0,6					
12	51,8	18,2	1,1	2,5	11,6	7,2		0,2	2,3	1,8	1,0	2,3					
13	53,9	18,9	1,2	2,6	12,1	2,9	2,2	0,3	2,4	1,9	1,0	0,6					
14	50,3	16,9	4,2	5,0	10,8	8,1			2,6	1,6		0,5					

Tabelle I (Fortsetzung)

15	50,6	15,0	5,2	11,2	9,0	6,8		0,2	0,3	0,8		0,9					
16	53,9	16,1	2,5	5,4	10,0	7,3		0,3	0,3	0,9		0,3				3,0	
17	52,2	15,6	2,5	5,3	9,7	7,0		0,2	0,3	0,9		0,3			3,0		
18	55,6	16,6	2,6	5,6	10,3	7,5		0,3	0,3	0,9		0,3					
19	50,7	15,7	2,5	4,9	13,5	7,1		0,2	2,3	1,8	1,0	0,3					
20	55,8	13,5	0,6	4,1	12,5	9,1		0,4	1,2	2,5		0,3					
21	54,6	14,4	0,6	4,1	13,8	8,1		0,4	1,2	2,5		0,3					
22	54,5	13,1	0,5	4,0	12,2	7,2		0,4	1,2	6,5		0,3					
23	54,0	13,1	0,6	4,0	12,1	6,2		0,4	1,1	8,2		0,3					
24	57,3	12,1	0,6	4,2	11,4	8,5		0,4	1,2	2,5		0,3	1,5				
25	52,7	18,9	1,2	2,6	10,0	7,5		0,3	1,0	1,9	0,3	0,6				3,0	
26	54,0	20,7	1,2	2,6	10,1	7,3		0,3	1,0	1,9	0,3	0,6					
27	56,2	14,6	2,7	5,7	10,5	7,6	0,6	0,3	0,3	0,9		0,6					
28	54,4	19,1	1,2	2,6	9,4	8,9	0,3	0,3	1,0	1,9	0,3	0,6					

Tabelle II

Beispiel Nr.	Probenherstellung	Sintertemperaturbereich zur Herstellung von Stäben für α -Messung	3-Punkt-Biegefestigkeit [MPa]	Linearer thermischer Ausdehnungskoeffizient α [$10^{-6}K^{-1}$] (100-500° C)	Tg [° C]	Säurebeständigkeit relativ zur Masseverlust [%]	Im Gefüge auftretende Kristallphasen
4 Preßkeramik	- verpreßt in viskosem Zustand bei 1050°C/ 10' Haltezeit; 25' Preßzeit		209 ± 19	18,6		0,292	- Leucit - Leucit-Sphärolite - Phosphosilikatnadeln $\emptyset \approx 2\mu m$ $\emptyset \approx 500nm$ $l \approx 1\mu m$ $\emptyset \approx 200nm$
5 Preßkeramik	- verpreßt in viskosem Zustand bei 1100°C/ 10' Haltezeit; 11' Preßzeit - zusätzlich Eigenglasurtemperaturung bei 900°C/1h		197 ± 13	19,6	530		- Leucit - Phosphosilikatnadeln $\emptyset \approx 2-3\mu m$ $l \approx 2\mu m$ $\emptyset \approx 200nm$
9 Preßkeramik	- verpreßt in viskosem Zustand bei 1050°C/ 10' Haltezeit 6' Preßzeit		207 ± 21	16,7	550	0,049	- Leucit - Apatitphase $\emptyset \approx 2-3\mu m$ $l \approx 2\mu m$ $\emptyset \approx 100nm$
9 Preßkeramik	- verpreßt in viskosem Zustand bei 1050°C/ 10' Haltezeit 6' Preßzeit - zusätzlich Eigenglasurtemperaturung bei 950°C/1h und zusätzliche Mahlgasur bei 850°C/2'		334 ± 34				- Leucit - Apatitphase $\emptyset \approx 2-3\mu m$ $l \approx 2\mu m$ $\emptyset \approx 100nm$

keit als Gerüstmaterial zur Herstellung eines individuell formbaren vollkeramischen Produktes, wie z. B. eine Krone oder Brücke, auf welches zusätzlich eine angepaßte Dentalsinterkeramik aufgebrannt wird.

Zunächst wurde ein Ausgangsglas mit der in Tabelle I für Beispiel 4 angegebenen chemischen Zusammensetzung hergestellt. Dazu wurde ein Gemenge von Oxiden, Carbonaten, Phosphaten und Fluoriden in einem Platin/Rhodium-Tiegel bei einer Temperatur von 1500 bis 1640°C während einer Homogenisierungszeit von einer Stunde erschmolzen. Die Glasschmelze wurde in Wasser abgeschreckt, und die gebildete Glasfritte wurde getrocknet, in einer Achat-Kugelmühle 2 Stunden lang gemahlen und auf eine Korngröße von weniger als 45 µm gesiebt. Anschließend wurde das erhaltene Glaspulver mittels einer uniaxialen Trockenpresse bei Raumtemperatur und bei einem Preßdruck von 1000 bar zu zylindrischen Grünlingen mit einer Masse von je etwa 4 g gepreßt.

Die Grünlinge wurden dann im Vakuum in einem Brennofen zur erfindungsgemäßen Glaskeramik in Form eines Rohlings gesintert, wobei mit einer Aufheizrate von 30°C/Minute gearbeitet und die Endtemperatur von 950°C für 30 Minuten gehalten wurde.

Die erhaltenen Rohlinge wurden schließlich unter Verwendung des Preßverfahrens und Preßofens gemäß EP-A-0 231 773 unter Vakuum im viskosen Zustand in die für den jeweiligen Test gewünschte Probengeometrie verpreßt. Dabei betrugen die Bereitschaftstemperatur des Preßofens 600°C, die Heizrate bis zur Preßtemperatur 60°C/min, die Preßtemperatur 1100°C, die Haltezeit bei der Preßtemperatur 10 min und der Preßdruck 8 bar. Nach dem Preßvorgang wurde die Preßform an der Luft abgekühlt, und die Probenkörper wurden durch Sandstrahlen mit Glasperlen entformt.

Die erhaltenen Proben wurden folgenden Tests unterzogen:

3-Punkt-Biegefestigkeit

Hierzu wurden Stäbe mit den Maßen 1,5 × 4,8 × 20 mm gepreßt, und diese wurden mit SiC-Naßschleifpapier (1000-er Körnung) allseitig überschleift. Die Ermittlung der Biegefestigkeit erfolgte bei einer Stützweite des Prüfmittels von 15 mm und einer Vorschubgeschwindigkeit der Lastaufbringung von 0,5 mm/min. Die bei diesen Bedingungen gemäß ISO 6872-1984 ermittelte 3-Punkt-Biegefestigkeit betrug 209 ± 19 MPa.

Auf einen Teil der gepreßten Stäbe wurde nach dem Schleifvorgang eine Dentalkeramik mit angepaßtem thermischen Ausdehnungskoeffizienten in einer bei der Herstellung von Teilkronen, Kronen oder Brücken üblichen Weise aufgebrannt. Nach 5-maliger Wiederholung des Aufbrennvorgangs hatte die Aufbrennglasur jeweils eine Schichtstärke von ca. 20 bis 30 µm. Für die so behandelten Stäbe wurde unter den oben angegebenen Bedingungen eine Biegefestigkeit von 224 ± 10 MPa bestimmt.

Linearer thermischer Ausdehnungskoeffizient

Hierzu wurden zylindrische Proben mit einem Durchmesser von 6 mm und einer Länge von 26 mm gepreßt. Der im Temperaturbereich von 100 bis 500°C für diese Proben bestimmte Ausdehnungskoeffizient betrug $18,6 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$.

Säurebeständigkeit

Hierzu wurden scheibenförmige Proben mit einem Durchmesser von 15 mm und einer Dicke von 1,5 mm gepreßt und anschließend mit SiC-Naßschleifpapier (1000er Körnung) allseitig überschleift. Der gemäß ISO 6872-1984 bestimmte relative Masseverlust dieser Proben nach 16-stündiger Lagerung in 4 Vol.-%iger wäßriger Essigsäurelösung betrug lediglich 0,292% und liegt damit deutlich unter dem Normwert für Dentalkeramikmaterialien von 0,5%.

Beispiel 30

Ebenso wie Beispiel 29 zeigt dieses Beispiel die Herstellung einer erfindungsgemäßen Glaskeramik und deren Einsatzmöglichkeit als Gerüstmaterial zur Herstellung eines individuell formbaren vollkeramischen Produktes, wie z. B. eine Krone oder Brücke.

Es wurden gepreßte Glaskeramik-Proben mit der in Tabelle I für Beispiel 9 angegebenen chemischen Zusammensetzung hergestellt. Dazu wurde die in Beispiel 29 beschriebene Verfahrensweise mit folgenden Änderungen gewählt:

- Sinterungsprozeß der Grünlinge zu den Glaskeramik-Rohlingen bei einer Endtemperatur von 920°C;
- Heizrate bis zur Preßtemperatur: 60°C/min;
- Preßtemperatur: 1050°C;
- Preßdruck: 5 bar.

Die entsprechend Beispiel 29 durchgeführten Test ergaben folgende Ergebnisse:

3-Punkt-Biegefestigkeit

Sie wurde für unterschiedliche Proben bestimmt:

Proben (a): verpreßt ohne weitere Behandlung: 207 ± 21 MPa

Proben (b): Sie wurden nach dem Schleifvorgang einer 1-stündigen Temperung bei 950°C an der Luft unterzo-

Tabelle II (Fortsetzung)

9 Aufbrenn- keramik	- Granulat; getempert 1100°C/1h - aufgemahlen - Pulver < 90µm gesiebt							- Leucit - Apatitphase - Siliciumoxid (Quarz)	Ø ≈ 2µm l ≈ 2µm Ø ≈ 100nm
11 Preßkeramik	- verpreßt in viskosem Zustand bei 1020°C/ 10' Haltezeit; 6' Preßzeit		16,6	550	0,045			- Leucit - Fluorapatitnadeln	
7 Aufbrenn- keramik	- Granulat; getempert 1000°C/30' - aufgemahlen; - Pulver < 90µm gesiebt	154 ± 29	10,8	596				- Leucit - Phosphosilikatstäbchen - Phosphosilikatsphärolite - 2. Glasphase tropfen- förmig	Ø ≈ 80nm l ≈ 1 µm Ø ≈ 100nm Ø ≈ 150nm
7 Aufbrenn- keramik	- Pulver < 90µm getem- pert bei 950°C/1h - aufgemahlen - Pulver < 90µm gesiebt		15,2		0,017			- Leucit - Phosphosilikatstäbchen - Phosphosilikatsphärolite - 2. Glasphase tropfen- förmig	Ø < 2µm Ø ≈ 100nm l ≈ 1 µm Ø ≈ 100nm Ø ≈ 150nm
18 Aufbrenn- keramik	- Granulat; getempert 1000°C/1h - aufgemahlen - Pulver < 90µm gesiebt							- Leucit - Fluorapatit - Siliciumoxid (Quarz)	

Beispiel 29

Dieses Beispiel beschreibt die Herstellung einer erfindungsgemäßen Glaskeramik und deren Einsatzmöglich-

gen und wiesen daraufhin eine Eigenglasur auf der Oberfläche auf. Sie hatten eine merklich höhere Biegefestigkeit von 260 ± 21 MPa.

Proben (c): Auf sie wurden nach dem Schleifvorgang bei 850°C und einer Haltezeit von 2 min eine Dentalkeramik mit angepaßtem Ausdehnungskoeffizienten in üblicher Weise auf gebrannt. Nach 5-maliger Wiederholung des Aufbrennvorgangs hatte die Aufbrennglasur eine Schichtstärke von ca. 20 bis $30\text{ }\mu\text{m}$. Für die so behandelten Proben wurde eine Biegefestigkeit von 260 ± 65 MPa bestimmt.

Proben (d): Sie wurden durch Temperung wie bei den Proben (b) und anschließendes Aufbrennen einer Dentalkeramik wie bei den Proben (c) erhalten. Die Summe der Schichtstärke von Eigenglasur und Aufbrennglasur betrug ca. $50\text{ }\mu\text{m}$. Für die so behandelten Proben wurde eine ausgezeichnete Biegefestigkeit von 334 ± 34 MPa bestimmt.

Linearer thermischer Ausdehnungskoeffizient

Hierzu wurden Proben eingesetzt, die thermisch nicht weiter behandelt worden waren, und sie hatten einen Ausdehnungskoeffizienten von $16,7 \times 10^{-6}\text{K}^{-1}$.

Säurebeständigkeit

Hierzu wurden Proben eingesetzt, die nach dem Preßvorgang thermisch nicht weiter behandelt worden waren, und sie zeigten einen relativen Masseverlust von 0,049%.

Beispiel 31

Dieses Beispiel beschreibt die Herstellung einer erfindungsgemäßen Glaskeramik, die aufgrund ihrer Transparenz als Teilkronen oder als Gerüstmaterial für vollkeramische Dentalprodukte, wie Kronen oder Brücken, eingesetzt werden kann.

Hierzu wurden gepreßte Glaskeramik-Proben mit der in Tabelle I für Beispiel 11 angegebenen chemischen Zusammensetzung hergestellt. Dazu wurde die in Beispiel 29 beschriebene Verfahrensweise mit folgenden Änderungen gewählt:

- Sinterungsprozeß der Grünlinge zu den Glaskeramik-Rohlingen bei einer Endtemperatur von 920°C ;
- Preßtemperatur: 1020°C ;
- Preßdruck: 5 bar.

Die entsprechend Beispiel 29 durchgeführten Tests führten zu folgenden Ergebnissen:

3-Punkt-Biegefestigkeit

Sie wurde für verschiedene Proben bestimmt:

Proben (a): ohne weitere thermische Behandlung: 154 ± 29 MPa

Proben (b): Sie wurden nach dem Schleifvorgang einer 1-stündigen Temperung bei 900°C an der Luft unterzogen und wiesen daraufhin eine Eigenglasur auf der Oberfläche auf. Sie hatten eine deutlich höhere Biegefestigkeit von 208 ± 66 MPa.

Proben (c): Auf sie wurden nach dem Schleifvorgang bei 850°C und einer Haltezeit von 2 min eine Dentalkeramik mit angepaßtem Ausdehnungskoeffizienten in üblicher Weise auf gebrannt. Nach 5-maliger Wiederholung des Aufbrennvorgangs hatte die Aufbrennglasur eine Schichtstärke von ca. 20 bis $30\text{ }\mu\text{m}$. Für die so behandelten Proben wurde eine Biegefestigkeit von 290 ± 34 MPa bestimmt.

Linearer thermischer Ausdehnungskoeffizient

Hierzu wurden Proben eingesetzt, die thermisch nicht weiter behandelt worden waren, und sie hatten einen Ausdehnungskoeffizienten von $16,6 \times 10^{-6}\text{K}^{-1}$.

Säurebeständigkeit

Hierzu wurden Proben eingesetzt, die nach dem Preßvorgang thermisch nicht weiter behandelt worden waren, und sie zeigten einen relativen Masseverlust von 0,045%.

Beispiel 32

Dieses Beispiel beschreibt die Herstellung einer erfindungsgemäßen Glaskeramik, die sich zum Aufbrennen auf ein Metallgerüst eignet, und somit als Bestandteil von metallkeramischen Dentalprodukten, wie metallkeramischen Kronen oder Brücken, eingesetzt werden kann.

Zunächst wurde ein Ausgangsglas mit der in Tabelle I für Beispiel 7 angegebenen chemischen Zusammensetzung hergestellt. Dazu wurde ein Gemenge von Oxiden, Carbonaten, Phosphaten und Fluoriden in einem Platin/Rhodium-Tiegel bei einer Temperatur von 1500 bis 1650°C während einer Homogenisierungszeit von 1 bis 1,5 Stunden erschmolzen. Die Glasschmelze wurde in Wasser abgeschreckt, und das gebildete Glasgranulat wurde getrocknet. Ein Teil des gebildeten Granulats wurde zu einem Glaspulver mit einer mittleren Korngröße

von weniger als 90 µm gemahlen.

Zur Bildung von Glaskeramiken aus dem Ausgangsglas wurde das Glasgranulat 0,5 Stunden lang bei 1000°C und das Glaspulver 1 Stunde lang bei 950°C wärmebehandelt. Die jeweils gebildete Glaskeramik wurde mittels Rasterelektronenmikroskopie untersucht und die gebildeten Kristalle wurden mittels Röntgendiffraktometrie identifiziert. In beiden Glaskeramiken konnten eine Leucit-Kristallphase und eine phosphathaltige Kristallphase nachgewiesen werden.

Die aus dem Glasgranulat und dem Glaspulver gebildeten Glaskeramiken wurden jeweils wieder aufgemahlen und zu stäbchenförmigen Grünkörpern in einem Vakuumofen bei einer Aufheizgeschwindigkeit von 60°C/min und einer Haltezeit von 1 min bei 960 bis 980°C gesintert. Für die so erhaltenen Proben sowie für einem aus dem Ausgangsglas unter gleichen Bedingungen hergestellten Grünkörper wurden folgende thermische Ausdehnungskoeffizienten im Temperaturbereich von 100 bis 500°C bestimmt:

- Glaskeramik hergestellt aus Glasgranulat : $10,8 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$
- Glaskeramik hergestellt aus Glaspulver : $15,2 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$
- Ausgangsglas : $10,7 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$.

Durch geeignetes Mischen dieser drei Materialien läßt sich der Ausdehnungskoeffizient so einstellen, daß die erhaltene Dentalkeramik zum Aufsintern auf eine Dentallegierung verwendet werden und damit zur Bildung einer metallkeramischen Dentalrestauration eingesetzt werden kann.

In analoger Weise lassen sich zur Erzielung von gewünschten Ausdehnungskoeffizienten auch unterschiedliche erfindungsgemäße Glaskeramiken miteinander oder mit Ausgangsgläser mischen. So ist es z. B. möglich, die Glaskeramik gemäß Beispiel 7 mit einem Ausgangsglas der chemischen Zusammensetzung gemäß Beispiel 24 in einem Verhältnis von 70 : 30 Gew.-% zu mischen, um somit eine erfindungsgemäße Glaskeramik mit hervorragenden optischen Eigenschaften und einem Ausdehnungskoeffizienten von z. B. $13,0 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$ zu erhalten. Eine solche Glaskeramik eignet sich ausgezeichnet als Aufbrennkeramik für eine Dentallegierung.

Beispiel 33

Dieses Beispiel beschreibt eine erfindungsgemäße Glaskeramik, die in Pulverform durch Zugabe von organischen Plastifizierungsmitteln in einen plastischen Zustand überführbar ist und sich durch geeignete Formgebungsverfahren zu Dentalprodukten, wie künstlichen Zähnen, verarbeiten läßt.

Zunächst wurde ein Ausgangsglas mit der in Tabelle I für Beispiel 22 angegebenen chemischen Zusammensetzung hergestellt. Dazu wurde entsprechend dem Verfahren gemäß Beispiel 32 ein Glaspulver mit einer mittleren Korngröße von weniger als 90 µm hergestellt. Dann wurde das Glaspulver bei einer Temperatur von 1050°C 1 Stunde lang getempert. In der dadurch gebildeten Glaskeramik konnten Leucitkristalle und phosphathaltige Kristalle nachgewiesen werden.

Die aus dem Glaspulver gebildete Glaskeramik wurde wieder aufgemahlen und zu Prüfkörpern verarbeitet. Der Ausdehnungskoeffizient sowie die Säurebeständigkeit wurden dann entsprechend Beispiel 31 mit den folgenden Ergebnissen bestimmt:

- Ausdehnungskoeffizient: $14,1 \times 10^{-6} \text{K}^{-1}$
- Relativer Masseverlust: 0,017%.

Patentansprüche

1. Leucithaltige Phosphosilikat-Glaskeramik, dadurch gekennzeichnet, daß sie die folgenden Komponenten enthält:

- SiO₂ 49,0—57,5 Gew.-%
- Al₂O₃ 11,4—21,0 Gew.-%
- P₂O₅ 0,5—5,5 Gew.-%
- CaO 2,5—11,5 Gew.-%
- K₂O 9,0—22,5 Gew.-%
- Na₂O 1,0—9,5 Gew.-%
- Li₂O 0—2,5 Gew.-%
- B₂O₃ 0—2,0 Gew.-%
- TiO₂ 0—3,0 Gew.-%
- ZrO₂ 0,8—8,5 Gew.-%
- CeO₂ 0—1,0 Gew.-%
- F 0,25—2,5 Gew.-%
- La₂O₃ 0—3,0 Gew.-%
- ZnO 0—3,0 Gew.-%
- BaO 0—3,0 Gew.-%
- MgO 0—3,0 Gew.-%
- SrO 0—3,0 Gew.-%

und daß sie eine Leucit-Kristallphase und mindestens eine weitere Kristallphase sowie eine oder mehrere Glasphasen enthält.

2. Glaskeramik nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Mengen von einigen Komponenten unabhängig voneinander wie folgt sind:

SiO₂ 50—57 Gew.-%
 P₂O₅ 0,5—4,0 Gew.-%
 CaO 2,5—7,0 Gew.-%
 K₂O 9,0—15,0 Gew.-%
 Na₂O 5,0—9,5 Gew.-%
 Li₂O 0—1,5 Gew.-%
 B₂O₃ 0—1,0 Gew.-%
 TiO₂ 0—2,5 Gew.-%
 ZrO₂ 0,8—5,0 Gew.-%
 La₂O₃ 0—2,0 Gew.-%

5

10

3. Glaskeramik nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine phosphathaltige Kristallphase als weitere Kristallphase aufweist. 15

4. Glaskeramik nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die phosphathaltige Kristallphase eine Apatit-Kristallphase ist.

5. Glaskeramik nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Kristalle der einzelnen Phasen jeweils im wesentlichen gleich groß sind und die Kristalle aller Kristallphasen eine mittlere Größe von weniger als 5 µm, bevorzugt weniger als 3 µm, bezogen auf die Anzahl der Kristalle, aufweisen. 20

6. Glaskeramik nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß als Kristallphasen eine Leucit-Kristallphase und eine Kristallphase aus länglichen phosphathaltigen Kristallen vorhanden sind.

7. Glaskeramik nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß die länglichen phosphathaltigen Kristalle nadelförmige Apatitkristalle sind, welche bevorzugt eine mittlere Größe von weniger als 2 µm, bezogen auf die Anzahl der Kristalle, haben. 25

8. Glaskeramik nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß sie als Zusatzstoffe Farbstoffe, Fluoreszenzstoffe, weitere Gläser, Keramiken, weitere Glaskeramiken, Trübungsstoffe und/oder Stabilisatoren enthält.

9. Verfahren zur Herstellung der Glaskeramik gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß man 30

(a) ein Glas herstellt, welches die Komponenten gemäß Anspruch 1 enthält,

(b) das Glas in Form eines Pulvers oder Granulats oder eines aus Pulver gepreßten Grünlings einer Wärmebehandlung im Temperaturbereich von 850 bis 1200°C für eine Dauer von 30 Minuten bis 4 Stunden unter Bildung der Glaskeramik unterzieht und 35

(c) gegebenenfalls der gebildeten Glaskeramik einen Zusatzstoff zusetzt.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man die Wärmebehandlung in Schritt (b) für eine Dauer von 1 bis 2,5 Stunden durchführt.

11. Verfahren nach Anspruch 9 oder 10, dadurch gekennzeichnet, daß man in Schritt (b) das gebildete Glas vor der Wärmebehandlung auf eine mittlere Teilchengröße von weniger als 90 µm, bezogen auf die Anzahl der Teilchen, pulverisiert oder granuliert. 40

12. Verwendung der Glaskeramik gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8 als (a) Dentalmaterial oder daraus geformtes Dentalprodukt oder (b) als Bestandteil von Dentalmaterialien oder von daraus geformten Dentalprodukten.

13. Verwendung nach Anspruch 12, wobei das geformte Dentalprodukt ein Krone, eine Brücke, eine Teilkrone, ein Inlay, ein Onlay, ein künstlicher Zahn, ein Stumpfaufbau oder eine Facette ist. 45

14. Verwendung nach Anspruch 12 oder 13, wobei das geformte Dentalprodukt ein Vollkeramik- oder Metallkeramik-Dentalprodukt ist.

50

55

60

65

- Leerseite -